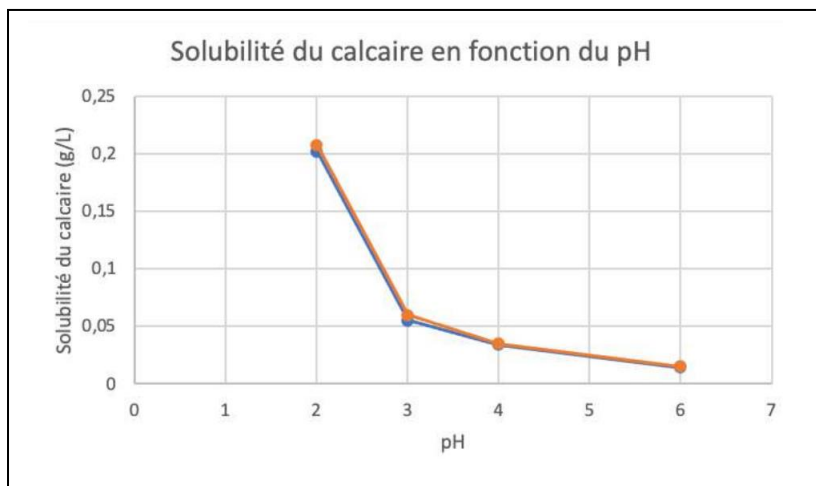
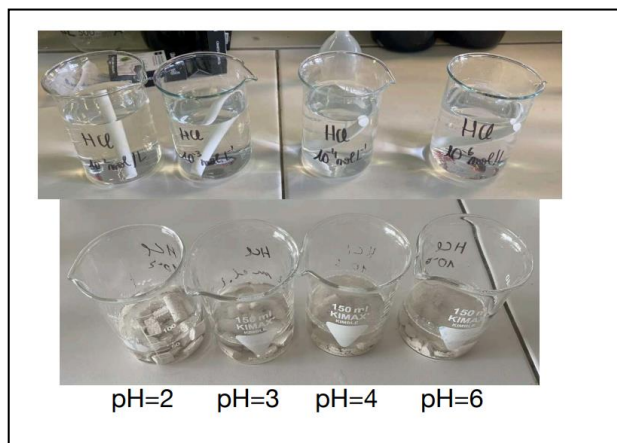


Résultats expérimentaux

Les élèves du lycée Louis Barthou ont étudié l'influence du pH sur la dissolution de $\text{CaCO}_{3(s)}$ en utilisant des craies introduites dans des solutions d'acide éthanoïque de différentes concentrations, dont les pH variaient entre 2 et 6.

Après avoir dosé la quantité d'ions Ca^{2+} présents dans la solution, ils en ont déduit la valeur de la solubilité s du carbonate de calcium fonction du pH.



Conclusion : la solubilité de $\text{CaCO}_{3(s)}$ augmente lorsque le pH diminue. Surtout entre 2 et 3. Pourquoi ?